Numéro de publication:

0 305 268 A1

œ

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt: 88402100.7.

(9) Int. Cl.4: H 01 L 21/306

2 Date de dépôt: 12.08.88

H 01 L 21/31

30 Priorité: 18.08.87 FR 8711670

- Date de publication de la demande: 01.03.89 Bulletin 89/09
- Etats contractants désignés:
 BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE
- Demandeur: L'AIR LIQUIDE, SOCIETE ANONYME POUR L'ETUDE ET L'EXPLOITATION DES PROCEDES GEORGES CLAUDE 75, Quai d'Orsay F-75321 Paris Cédex 07 (FR)
- Inventeur: Rufin, Denis Chicago Research Center 5230 S. East Ave. Countryside IL 60525 (US)

Hirase, Ikuo L'Air Liquide Lab. 5-9-9, Tokodai, Toyosato-machi Tsucuba-gun ibaraki-Pref.-300-26 (JP)

- (24) Mandataire: Vesin, Jacques et al L'AIR LIQUIDE, SOCIETE ANONYME POUR L'ETUDE ET L'EXPLOITATION DES PROCEDES GEORGES CLAUDE 75, quai d'Orsay F-75321 Paris Cédex 07 (FR)
- Procède de gravure ionique réactive à basse tension d'autopolarisation par addition de gaz inertes.
- g La présente invention concerne un procédé de gravure lonique réactive à basse tension d'autopolarisation, caractérisé en ce que le gaz de gravure injecté comporte 100 % de gaz inerte, et notamment d'hélium et/ou de néon.

EP 0 305 268 A1

*PROCEDE DE GRAVURE IONIQUE REACTIVE A BASSE TENSION D'AUTOPOLARISATION PAR ADDITION DE **GAZ INERTES"**

La présente invention concerne un procédé de gravure lonique réactive pour la fabrication de composants électroniques.

La gravure lonique réactive consiste à éliminer, en certains emplacements seulement, la couche de matériau, par exemple de silice, préalablement déposée sur le substrat en matériau différent, par exemple en silicium (sous-couche), les emplacements étant définis par un masque en résine déposé sur la couche.

La tranche de silicium partiellement masquée est soumise à un plasma créé entre deux électrodes en vis à vis dont l'une, l'électrode-support (cathode) où sont disposées les tranches à graver, est couplée à un générateur de puissance RF et l'autre est reliée à la masse.

Les radicaux et espèces neutres participent à des réactions chimiques à la surface exposée au plasma pour produire des espèces volatiles ou des précurseurs. Les lons positifs du plasma sont extraits et accelérés dans la région proche de l'électrode recevant la puissance RF. ils bombardent la surface des tranches à graver, activent les mécanismes d'adsorption et de désorption et les réactions chimiques qui ont lieu à la surface du matériau à graver exposé au plasma.

DAns le procédé de gravure lonlque réactive, la cathode se charge négativement par rapport au plasma. En effet, les électrons ont une plus grande mobilité que les ions infiniments plus lourds, et le plasma est formé à partir d'une source alternative de courant (typiquement 13,56 MHz).

La vitesse de gravure est liée à la valeur de cette tension d'autopolarisation, sensiblement constante (typiquement de quelques centaines de voits à 1000V), qui est elle-même liée aux paramètres traditionnels du plasma : puissance RF, distance inter électrode, pression, forme des électrodes, matériaux isolants etc...

La sélectivité de la gravure, c'est à dire le fait que seule la couche (SiO₂) doit être éliminée, sans que la sous-couche (SI) soit atteinte, et l'état uniforme de la surface gravée sont deux critères essentiels de la qualité de la gravure.

Il a été établi qu'une tension d'autopolarisation trop élevée conduit à des défauts électriques et cristallins dans les couches exposées au bombardement des ions. Ces défauts induisent des inconvénients majeurs pour les dispositifs ultérieurs (mémoires) comme des défauts d'isolation entre parties conductrices, des courants de fuites, des déplacements des tensions de commande, par exemple.

Une possibilité pour opérer à basse tension consiste à réduire la pulssance. Cependant opérer à basse puissance revient à diminuer la vitesse de

La présente invention propose une autre solution qui consiste à opérer à forte pression.

Ainsi, la présente invention concerne un procédé de gravure ionique réactive, caractérisé en ce que la gaz de gravure injecté comporte de 1 à 100 % de gaz inerte.

En effet, la demanderesse a mis en évidence que lors d'une élévation de pression, pour un mélange gazeux et une puissance donnés, la tension d'autopolarisation descend.

Le gaz inerte, c'est-à-dire non chimiquement actif sous l'effet du plasma, modifie le comportement collisionnel des ions, mais n'affecte pas la vitesse de gravure. C'est donc un gaz inerte que l'on injecte en plus des gaz actifs pour opérer à plus haute

Comme gaz inerte, on peut employer selon l'invention, des gaz rares, comme l'hélium, le néon ou l'argon ou leurs mélanges, et de préférence l'hélium ou le néon.

Pour la mise en oeuvre du procédé, on utilise des réacteurs classiques pour gravure ionique réactive et on peut injecter, outre le gaz inerte selon l'invention, les gaz usuels de gravure. Ces gaz de gravure sont classiquement des fluorocarbonés, comme CF₄, C₂F₆, CH F₃ et/ou des hydrocarbures (CH₄, C₂H₆) et/ou l'hydrogène.

De préférence, les gaz de gravure selon l'invention comportent 75% à 90% de gaz inerte, sans que ces valeurs solent limitatives.

Ainsi, dans le cas où les espèces chimiques réactives proviennent de l'action du plasma sur la surface recouverte de polytétrafluoréthylène d'une partie du réacteur, et en particuller de l'électrodesupport, on peut utiliser 100% de gaz inerte. Ce mode de mise en œuvre présente l'avantage que la durée de vie des hulles des pompes Rotary ont prolongée, les gaz effluents ne comportant pas d'acide fluorhydrique.

D'autres avantages et caractéristiques de l'invention apparaîtront à la lecture de la description des figures ci-après :

- la figure 1 représente la tension d'autopolarisation (en V) qui diminue en fonction de la pression croissante en torr (1 torr = 1,333 102 Pa), pour une pulssance de 800 W, une distance interélectrode de 32 mm, et une mélange gazeux comportant 8 % de CF4, 2 % de CH4, et 90 % d'He, en l'absence de tranche à graver;

- la figure 2 représente la vitesse de gravure (en nm/mm) en fonction de la concentration en hélium (%) du mélange gazeux, pour SiO2 (points) et Si (triangles), pour une puissance de 800 W, une pression de 0,5 x 1,333 102 Pa, une distance interélectrode de 32 mm et un mélange gazeux initial CH4/CF4 comportant 20 % de CH4 et des pourcentages croissants en hélium ; elle met en évidence que dans des conditions données de puissance et de pression, le rapport de la vitesse de gravure de SiO₂ sur celle de Si est favorable à la sélectivité, et ce d'autant plus à de hauts pourcentages en hélium ;

- la figure 3 représente la vitesse de gravure en nm/mn) en fonction de la concentration en hélium (x) pour SiO₂ (points) et la résine positive du type AZ

30

1350 (étoiles) pour une puissance de 800W, à une pression de 0,03 x 1,333 102 Pa, pour une distance interélectrode de 32 mm et un mélange gazeux définis par des débits de 34 cm³ standard/mn de CF4, 6 cm3 standard/mn de CH4, et une concentration en hélium (100 x/40) variant de 0 à 20 %; elle met en évidence que l'hélium n'a pas d'influence sur la gravure ni de SiO2, ni de la résine.

- les figures 4a et b représentent l'état de surface. de tranche de silicium après la gravure, a : avec hélium (90%) et un mélange CF4/CH4 (85/15), et b : . sans hélium et le même mélange ; les défauts cristallins apparaissent en plus grand nombre après

le traitement sans hélium.

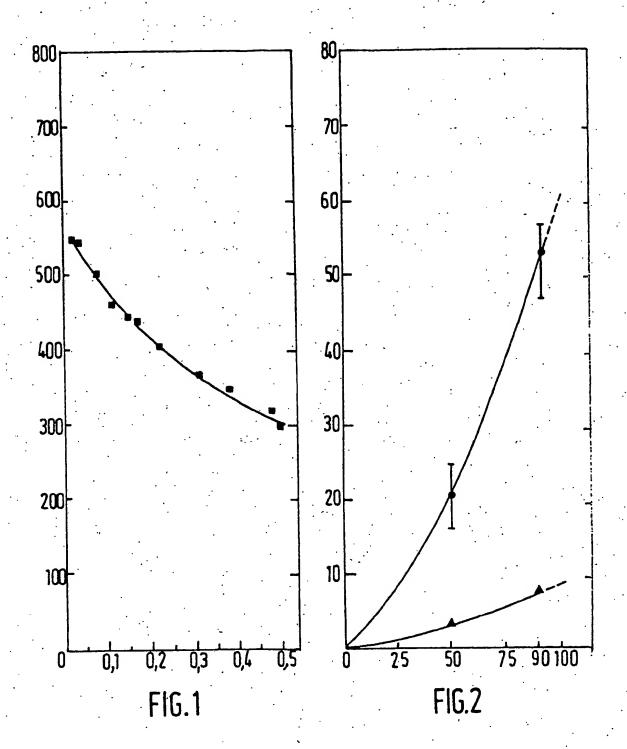
Revendications

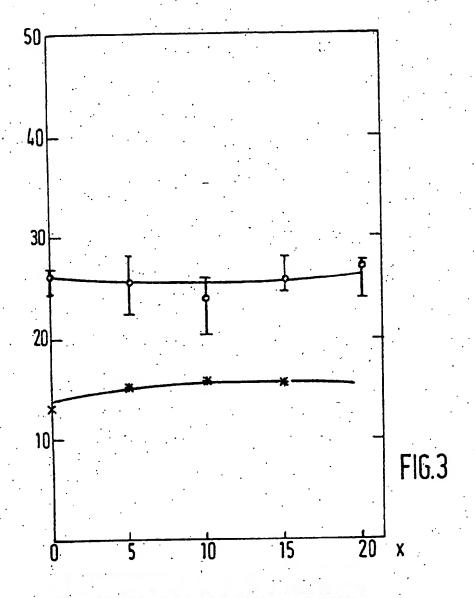
1. - Procédé de gravure lonique réactive, caractérisé en ce que la gaz de gravure injecté comporte de 1 à 100 % de gaz inerte.

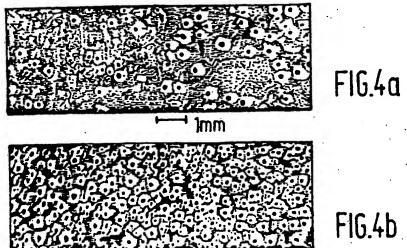
- 2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que le gaz inerte est choisi parmi les gaz rares et leurs mélanges.
- 3. Procédé selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que le gaz-inerte est choisi parmi l'hélium et le néon.
- 4. Procédé selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que le gaz de gravure comporte de 75 à 90% de gaz inerte, notamment d'hélium et/ou de néon.
- 5. Procédé selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisé en ce que le gaz inerte est l'hélium.
- 6. Procédé selon la revendication 1 à 3, caractérisé en ce que le gaz de gravure injecté comporte 100 % de gaz inerte et en ce qu'au moins une partie du réacteur est en polytétrafluoréthylène.
- 7. Procédé selon la revendication 6, caractérisé en ce que le gaz de gravure injecté comporte 100% d'hélium.
- 8. Procédé selon la revendication 6 ou 7, caractérisé en ce que l'électrode - support est recouverte de polytétrafluoréthylène.

ISDOCID: <EP___0305268A1_I_>

3







4 Jmm

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numero de la demande

EP 88 40 2100

J. ELECTROCHEM. SO SCIENCE AND TECHNO 10, octobre 1981, IANNO et al.: "Com etching and plasma discharges in CF4 * Figures 3,6; con DE-A-3 118 839 (H	C.: SOLID-STATE LOGY, vol. 128, no pages 2174-2179; N parison of the characteristics o and NF3" clusions *	.J.		H 01 L 1	21/306 21/31
etching and plasma discharges in CF4 * Figures 3,6; con DE-A-3 118 839 (H	characteristics o and NF3" clusions *	f		•	.•
DE-A-3 118 839 (H					
* Revendications 1	111ACH1) -7 *	1-8		• •	
	6, revendication n				
of siliconnitride mixtures"	dry etching in SF6			• •	
SOLID STATE TECHNO)LOGY, vol. 27, no.	5, 1-5		· .	· , ·
mai 1984, pages 20 CASTELLANO: "Profi etching of SiO2"	3-206; R.N. le control in plas	ma	•	DOMAINES TI RECHERCHE	CHNIQUES S (Int. Cl.4)
		-		H 01 L	<i>:</i>
··· 					•
			1		
		· · .			1
					·
ésent rapport a été établi pour	toutes les revendications				
ésent rapport a été établi pour Lieu de la recharche	toutes les revendications Due d'schivement de la red			Examinaleur	
	1983, pages 235-23 147; E. LAES et al of siliconnitride mixtures" * Figures 2,5; con SOLID STATE TECHNO mai 1984, pages 20 CASTELLANO: "Profi etching of SiO2" * Page 203, colonn page 204, colonne	1983, pages 235-236, revendication n 147; E. LAES et al.: "Characterizati of siliconnitride dry etching in SF6 mixtures" * Figures 2,5; conclusions * SOLID STATE TECHNOLOGY, vol. 27, no. mai 1984, pages 203-206; R.N. CASTELLANO: "Profile control in plas etching of SiO2" * Page 203, colonne 2, paragraphe 3 page 204, colonne 2, paragraphe 1;	1983, pages 235-236, revendication no. 147; E. LAES et al.: "Characterization of siliconnitride dry etching in SF6-He mixtures" * Figures 2,5; conclusions * SOLID STATE TECHNOLOGY, vol. 27, no. 5, mai 1984, pages 203-206; R.N. CASTELLANO: "Profile control in plasma etching of SiO2" * Page 203, colonne 2, paragraphe 3 - page 204, colonne 2, paragraphe 1;	1983, pages 235-236, revendication no. 147; E. LAES et al.: "Characterization of siliconnitride dry etching in SF6-He mixtures" * Figures 2,5; conclusions * SOLID STATE TECHNOLOGY, vol. 27, no. 5, mai 1984, pages 203-206; R.N. CASTELLANO: "Profile control in plasma etching of SiO2" * Page 203, colonne 2, paragraphe 3 - page 204, colonne 2, paragraphe 1;	1983, pages 235-236, revendication no. 147; E. LAES et al.: "Characterization of siliconnitride dry etching in SF6-He mixtures" * Figures 2,5; conclusions * SOLID STATE TECHNOLOGY, vol. 27, no. 5, mai 1984, pages 203-206; R.N. CASTELLANO: "Profile control in plasma etching of SiO2" * Page 203, colonne 2, paragraphe 3 - page 204, colonne 2, paragraphe 1; H 01 L

- O: divulgation non-ècrite
 P: document intercalaire

& : membre de la même famille, document correspondant